

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 06-271582

(43)Date of publication of application : 27.09.1994

(51)Int.Cl.

C07D495/04
B01J 23/72
B01J 27/053
B01J 27/232
B01J 27/25
B01J 31/04
// A61K 31/435
C07B 61/00

(21)Application number : 05-057632

(71)Applicant : FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing : 18.03.1993

(72)Inventor : YAMAKAWA KAZUYOSHI
SATO KOZO
SUGIME TAKASHI

(54) PRODUCTION OF 4,5,6,7-TETRAHYDROTHIENO(3,2-C)PYRIDINE DERIVATIVE

(57)Abstract:

PURPOSE: To produce the subject compound useful as an intermediate for synthesis of ticlopidine hydrochloride having a platelet aggregation activity through short processes from readily available low-cost raw materials by reacting a specified raw material compound with a metal copper.

CONSTITUTION: The objective compound of formula II is synthesized by reacting a compound of formula I (R is a 1 to 8C alkyl, phenyl, o-chlorophenyl, etc.) with metal copper or a univalent or divalent copper compound [preferably metal copper or copper (I) oxide] preferably at 135 to 170°C for 1 to 2hr. The raw material compound of formula I can be obtained, e.g. by treating formula NH (CH₂CH₂CN)₂ with a strong base, reacting the resultant ring-opened compound of formula III with an acid halide, then hydrolyzing the obtained product, subsequently reacting a sulfonic acid halide and a thioglycolic acid ester therewith in



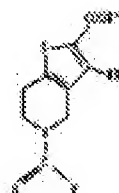
I



II



III



IV

order, converting the resultant compound of formula IV into a diazonium salt and subsequently carrying out denitrogenation by a reducing agent and hydrolysis in order.

(19)日本国特許庁 (J P)

(12) 公 開 特 許 公 報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平6-271582

(43)公開日 平成 6 年(1994) 9 月27日

(51)Int.Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	F I	技術表示箇所
C 0 7 D 495/04	1 0 5 A	9165-4C		
B 0 1 J 23/72	X	8017-4G		
27/053	X	9342-4G		
27/232	X	9342-4G		
27/25	X	9342-4G		

審査請求 未請求 請求項の数 1 O L (全 9 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号 特願平5-57632

(22)出願日 平成 5 年(1993) 3 月18日

(71)出願人 000005201

富士写真フィルム株式会社

神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者 山川 一義

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真
フィルム株式会社内

(72)発明者 佐藤 幸蔵

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真
フィルム株式会社内

(72)発明者 杉目 隆

神奈川県小田原市扇町 1 丁目 2 番 1 号 富
士写真フィルム株式会社内

(74)代理人 弁理士 中村 稔 (外 7 名)

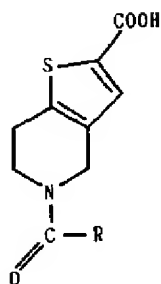
(54)【発明の名称】 4, 5, 6, 7-テトラヒドロチエノ〔3, 2-c〕ピリジン誘導体の製造方法

(57)【要約】

【目的】 安価で入手安易な化合物を出発原料とし、短工程で得られる塩酸チクロピジン合成中間体の製造方法を提供すること。

【構成】 一般式 (II)

【化 1】



(II)

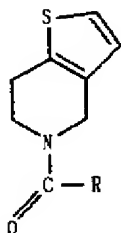
テトラヒドロチエノ〔3, 2-c〕ピリジン誘導体の製造方法。

(式中、Rは炭素数1～8のアルキル基、フェニル基、
オークロロフェニル基または炭素数1～8のアルコキシ
基を表わす。)で示される化合物を金属銅もしくは1価
または2価の銅化合物と反応させることによりカルボキ
シル基を離脱させることを特徴とする4, 5, 6, 7-

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(I)で表される4, 5, 6, 7-テトラヒドロチエノ〔3, 2-c〕ピリジン誘導体の製造方法であって、

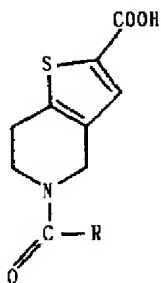
【化1】



(I)

(式中、Rは炭素数1～8のアルキル基、フェニル基、オークロロフェニル基または炭素数1～8のアルコキシ基を表わす。) 一般式(II)

【化2】



(II)

(式中、Rは一般式(I)におけるものと同義である。)で示される化合物を金属銅もしくは1価または2価の銅化合物と反応させることを特徴とする上記ピリジン誘導体の製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【産業上の利用分野】本発明は、血小板凝集抑制作用を有する塩酸チクロピジンを工業的規模で経済的に製造するのに有用な合成中間体の製造方法に関する。

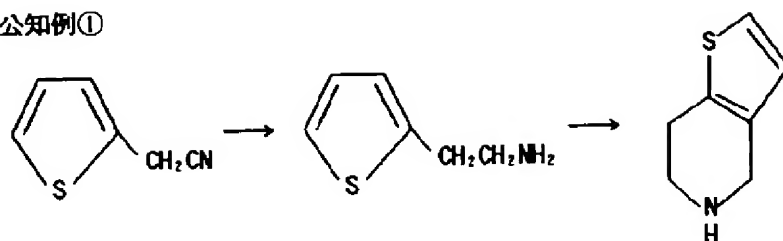
【0002】

【従来の技術】塩酸チクロピジンの4, 5, 6, 7-テトラヒドロチエノ〔3, 2-c〕ピリジン骨格の合成については古くから報告がなされており、大きく2つの経路に分けることができる。その一つは、チオフェン誘導体を出発原料として用い、テトラヒドロピリジン環を閉環させる方法であり(例えば、特公昭56-2068号、特開昭62-103088号、EP439404A2)、もう一つはピペリドン誘導体を出発原料として用い、チオフェン環を閉環させる方法(例えば、特開昭63-2992号、特開昭63-126883号、EP360293A2、DE2,701,511)である。これら反応経路は次の通りである。

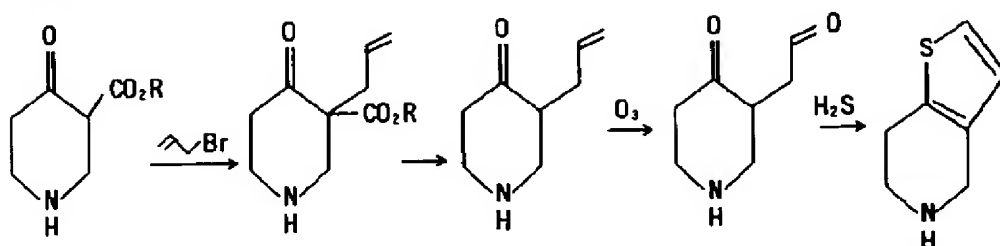
【0003】

【化3】

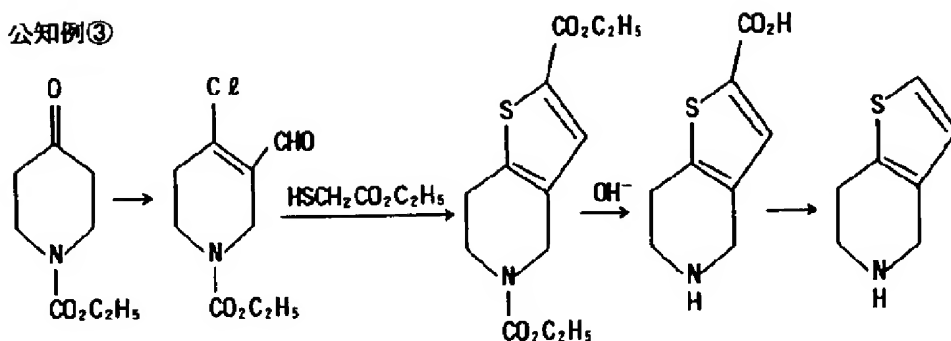
公知例①



公知例②



公知例③



【0004】公知例、及びはそれぞれ特開昭62-103088号、EP360293A2及び特開昭63-2992号に開示されている経路である。公知例は、反応ステップが少なく有利な方法であるが、原料としてシアン化物を用いる、還元の際に副反応が起こるなどの問題があり、更なる改良が望まれている。一方、公知例及びの方法は、比較的最近に検討が開始された方法であり、報告例がきわめて少なく、安価な原料から短工程で製造できる方法は未だ見出されていないのが現状である。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、安価で入手安易な化合物を出発原料とし、短工程で得られる塩酸チクロピジン合成中間体の製造方法を提供することにある。

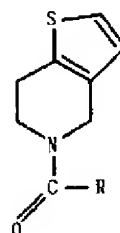
【0006】

【課題を解決するための手段】上記の目的は、一般式

(I)で表される4, 5, 6, 7-テトラヒドロチクロピジン誘導体を製造するにあたり、

【0007】

【化4】

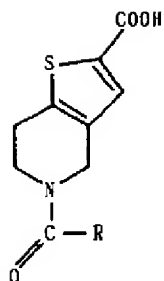


(1)

【0008】(式中、Rは炭素数1～8のアルキル基、フェニル基、オークロフェニル基または炭素数1～8のアルコキシ基を表す。)一般式(II)

【0009】

【化5】



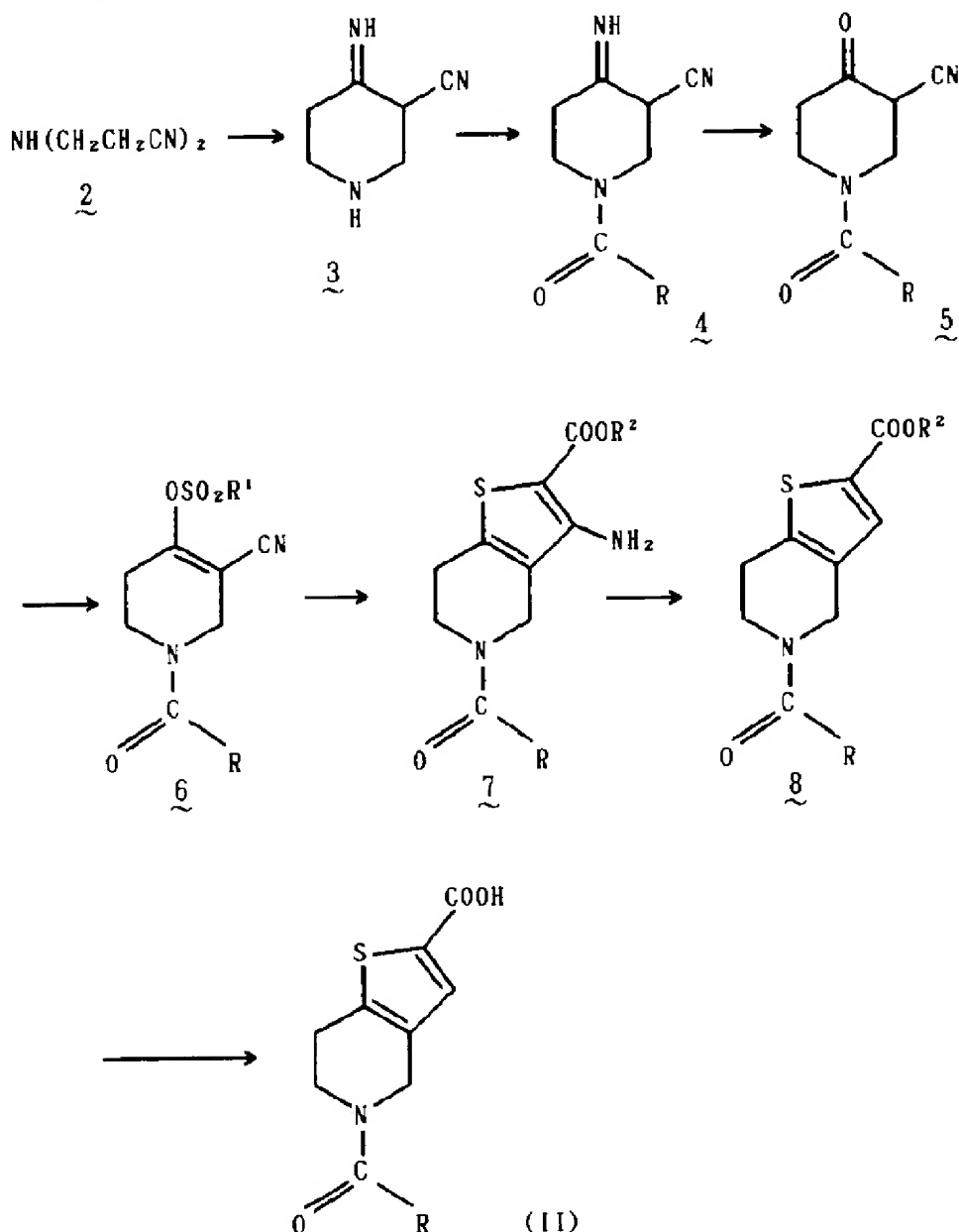
(I)

【0010】(式中、Rは一般式(I)と同義である。)で示される化合物を金属銅もしくは1価または2価の銅化合物と反応させることにより達成できた。一般式(I)中、Rは炭素数1~8のアルキル基(例えばメ

チル、エチル、プロピル、ヘキシル)、フェニル基、炭素数1~8のアルコキシ基(例えばメトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ヘキシルオキシ)を表わす。好ましくは、Rは炭素数1~3のアルキル基、フェニル基、O-クロロフェニル基又は炭素数1~3のアルコキシ基であり、より好ましくはメチル基、フェニル基、メトキシ基、エトキシ基を表わし、特に好ましくはメチル基を表わす。以下に本発明の方法について詳しく説明する。一般式(II)で示される化合物は安価に入手可能な3, 3'-イミノジプロピオニトリルより次の経路で合成される。

【0011】

【化6】



(II)

【0012】すなわち、3, 3'-イミノジプロピオニ

トリル2を強塩基(例えば金属ナトリウム、水素化ナト

リウム、カリウム-セブトキシド、ナトリウム-セブトキシド)で処理することにより閉環体3を得〔J. Am. Chem. Soc., 69, 1535 (1947)〕、次いでこれを酸ハロゲン化物、酸無水物などを用いて化合物4とした後、塩酸で加水分解を行ない、3-シアノ-4-ピペリドン誘導体5を得る。次いでこれをスルホン酸ハライドと反応させて化合物6を得、これに塩基〔例えばナトリウムメトキシド、炭酸カリウム、トリエチルアミン、ジアザビスクロ〔5.4.0〕ウンデセン(DBu)など〕の存在下、チオグリコール酸エステルを反応させることにより、化合物7を得る。次いでこれを亜硝酸塩を用いてジアゾニウム塩としたのち、還元剤(例えば、次亜リン酸、エタノール、ギ酸、ヒドラジンなど)と反応させ脱窒素を行なって化合物8を得る。これをアルカリ性条件下で加水分解を行ない一般式(II)の化合物を得る。製造の際、これら中間体全てを単離することなく、次工程へ進むことも可能である。次に一般式(I)の化合物からの一般式(I)で表される化合物の製造は一般式(II)の化合物に金属銅または1価または2価の銅化合物を反応させることによって行なわれる。金属銅としては市販の粉末(Powder)、粒状(Shot)、削状(Shavings)など種々の形状のものを用いることができる。通常は粉末がよく用いられる。

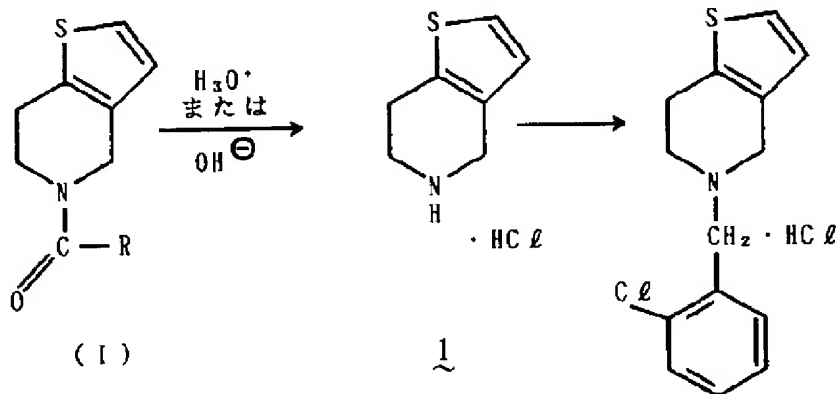
【0013】1価または2価の銅化合物としては、酢酸銅(II)、塩化アンモニウム銅(II)、塩化銅(I)、塩化銅(II)、臭化銅(I)、臭化銅(II)、ヨウ化銅(I)、炭酸銅(II)、水酸化銅(II)、硝酸銅(II)、硫酸銅(II)、酸化銅(I)、酸化銅(II)などが用いられる。これらの中で好ましいものとしては金属銅、炭酸銅(II)、酸化銅(I)、酸化銅(II)が挙げられ、特に好ましいものとして、金属銅及び酸化銅(I)が挙げられる。これらの銅または銅化合物は、一

般式(II)の化合物に対して0.01~10倍モル、好ましくは0.1~1倍モル用いるのがよい。反応溶媒としてはキノリン、2,6-ルチジン、2,4,6-コリジンなど高沸点のピリジン系溶媒、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素系溶媒、ジエチレングリコールジメチルエーテルなどのエーテル系溶媒などのほかスルホラン等も用いられる。

【0014】また、反応を促進させ、反応温度を下げる目的で、種々の銅イオンの配位子を添加することができる。例えば、2,2'-ビピリジル、1,10-フェナントロリン、8-ヒドロキシキノリンなどのピリジン系配位子、N,N,N',N'-テトラメチルエチレンジアミンなどの脂肪族3級アミン系配位子の他、アセチルアセトン、シュウ酸などを用いることができる。好ましくはピリジン系配位子が用いられ、特に2,2'-ビピリジルや1,10-フェナントロリンが用いられる〔J. Am. Chem. Soc., 92, 3189 (1970)参照〕。反応温度としては、通常120~230℃、好ましくは135~170℃である。反応時間は、反応原料のモル比及び反応温度によって大きく変動するが、一般に0.5~12時間、好ましくは1~2時間である。反応後は、ピリジン系化合物を用いた場合、抽出、希塩酸水洗いにてこれらを除去したのち、銅由来の不溶物を濾別後、抽出溶媒を留去することにより単離することができる。通常、これ以上精製することなく次工程へ進める程度の高純度の一般式(I)の化合物が得られる。かかる一般式(I)で示される化合物は、以下の反応式に示すように、酸性条件またはアルカリ性条件下で加水分解したのち、o-クロロベンジル化することによって塩酸クロピジンに収率よく導かれる。

【0015】

【化7】



以下の表に一般式(I)及び一般式(II)で表される化合物の具体例を示すが、本発明の方法はこれらの製造方法に限定されるものではない。

【0016】

【表1】

表 - 1

一般式(I)及び(II)で表される化合物

化合物No.	R
I-1及びII-1	CH ₃
I-2及びII-2	CH ₂ CH ₃
I-3及びII-3	CH ₂ CH ₂ CH ₃
I-4及びII-4	CH(CH ₃) ₂
I-5及びII-5	(CH ₂) ₃ CH ₃
I-6及びII-6	CH ₂ CH(CH ₃) ₂
I-7及びII-7	(CH ₂) ₄ CH ₃
I-8及びII-8	(CH ₂) ₅ CH ₃
I-9及びII-9	(CH ₂) ₆ CH ₃
I-10及びII-10	フェニル基

【0017】

【表2】

表 - 2

一般式(I)及び(II)で表される化合物

化合物No.	R
I-11及びII-11	OCH ₃
I-12及びII-12	OCH ₂ CH ₃
I-13及びII-13	OCH ₂ CH ₂ CH ₃
I-14及びII-14	OCH(CH ₃) ₂
I-15及びII-15	OCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
I-16及びII-16	OCH ₂ CH(CH ₃) ₂
I-17及びII-17	OCH ₂ CH(C ₂ H ₅)C ₄ H ₉
I-18及びII-18	オクロロフェニル

【0018】

【実施例】

参考例1 化合物(II)-1

本発明の化合物(I)の前駆体となる化合物(II)の合成例を(II)-1を例にとって示す。文献既知の化合物である1-アセチル-3-シアノピペリジン-4-オン(化合物5; R=CH₃) 16.6g (0.1mol)をピリジン23.8g (0.3mol)に溶解し、氷冷下で塩化メタンスルホニル11.5g (0.1mol)を滴下した。30分間室温で攪拌した後、チオグリコール酸n-ブチル14.8g (0.1mol)を加え、続いて反応溶液を氷冷し、トリエチルアミン40.4g (0.2mol)を滴下した。上記反応溶液を30分間室温で攪拌した後、氷冷下ナトリウムメチラート28%メタノール溶液38.6g (0.2mol CH₃ONa)を加え30分間室温で攪拌した。反応終了後、反応液に水600mlを加えて結晶を析出させ、続いて塩酸を加えて中和した(pH~7)。結晶を濾過、水洗し、アセトニトリルで再結晶し、5-アセチル-3-アミノ-2-テトラヒドロチエノ〔3,2-c〕ピリジン-2-カルボン酸n-ブチル(化合物7; R=CH₃、R²=C₄H₉)20.4g(69%)を得た。

融点133.5~135℃

【0019】以下のNMRスペクトルの測定結果から、この化合物はアミド結合の回転異性2種(A及びB)の混合物と推定される(A:B=1:1.5)。

¹H-NMR(200MHz)、δppm(DMSO-d₆、室温):

A 0.91(t, 3H, J=7.7Hz), 1.36(tq, 2H, J=7.7, 7.0Hz), 1.62(tt, 2H, J=7.0, 6.7Hz), 2.07(s, 3H), 2.65(t, 2H, J=5.3Hz), 3.72(t, 2H, J=5.3Hz), 4.13(t, 2H, J=6.7Hz), 4.33(s, 2H), 6.53(s, 2H)

B 0.91(t, 3H, J=7.7Hz), 1.36(tq, 2H, J=7.7, 7.0Hz), 1.62(tt, 2H, J=7.0, 6.7Hz), 2.10(s, 3H), 2.79(t, 2H, J=5.0Hz), 3.68(t, 2H, J=5.0Hz), 4.13(t, 2H, J=6.7Hz), 4.33(s, 2H), 6.53(s, 2H)

次いで化合物7(R=CH₃、R²=C₄H₉)7.40g(0.025mol)を75%硫酸31mlに溶解し、内温約-5℃に冷却した。内温を0℃以下に保ちながら、亜硝酸ナトリウム3.45g(0.05mol)を水15mlに溶解した水溶液をゆっくり滴下し、続いて30分間0℃以下にて攪拌した。次に、次亜リン酸50%水溶液100mlを内温0℃以下に冷却し、これに上記反応液を滴下し、内温0℃以下で約1時間攪拌した。さらに内温を徐々に室温まで上げながら発泡が止まるまで3~4時間

攪拌した。

【0020】反応終了後、炭酸カリウム水溶液を加えて中和（pH〜5）した後、酢酸エチル（100ml × 2）で抽出した。酢酸エチル層を水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥させた後、酢酸エチルを減圧留去し、カラムクロマトグラフィー（n-ヘキサン／酢酸エチル＝2／1；シリカゲル）で精製し、さらにn-ヘキサン-酢酸エチルにて晶析し化合物8（ $R=CH_3$ 、 $R^2=C_4H_9$ ）6.46g（92%）を得た。以下のNMRスペクトルの測定結果から、この化合物はアミド結合の回転異性A及びBの混合物と推定される（A：B＝1：1）。

融点 60〜63℃

^1H-NMR （200MHz）、 δ ppm（ $CDCl_3$ 、室温）：

A 0.96(t, 3H, J=7.7Hz), 1.43(tq, 2H, J=7.7, 7.7Hz), 1.71(tt, 2H, J=7.7, 7.7Hz), 2.17(s, 3H), 2.89(t, 2H, J=6.7Hz), 3.90(t, 2H, J=6.7Hz), 4.26(t, 2H, J=7.7Hz), 4.55(s, 2H), 7.50(s, 1H)

B 0.96(t, 3H, J=7.7Hz), 1.43(tq, 2H, J=7.7, 7.7Hz), 1.71(tt, 2H, J=7.7, 7.7Hz), 2.20(s, 3H), 2.95(t, 2H, J=6.7Hz), 3.75(t, 2H, J=6.7Hz), 4.26(t, 2H, J=7.7Hz), 4.66(s, 2H), 7.50(s, 1H)

【0021】次いで化合物8（ $R=CH_3$ 、 $R^2=C_4H_9$ ）56.0g（0.2mol）にエタノール640ml、水120ml、水酸化カリウム17.2gを加え、4時間加熱還流した。反応終了後、溶媒を留去したのち、水100mlを加え、冷却下、濃塩酸23mlを滴下した。析出した結晶を濾取し、少量の水で洗浄した。風乾後、一般式（II）-1の化合物を47.9g（91%）得た。融点 245〜248℃（dec.）

以下のNMRスペクトルの測定結果から、この化合物はアミド結合の回転異性2種（A及びB）の混合物と推定される（A：B＝1：0.7）。

^1H-NMR （200MHz）、 δ ppm（ $DMSO-d_6$ ：室温）

A 2.08(s, 3H), 2.92(t, 2H, J=5.7Hz), 3.70(t, 2H, J=5.7Hz), 4.51(s, 2H), 7.53(s, 1H), 12.98(bs, 1H)

B 2.04(s, 3H), 2.80(t, 2H, J=5.7Hz), 3.74(t, 2H, J=5.7Hz), 4.57(s, 2H), 7.49(s, 1H), 12.98(bs, 1H)

【0022】参考例2 化合物（II）-12

参考例1とほぼ同様にして合成した。

^1H-NMR （200MHz）、 δ ppm（ $CDCl_3$ 、室温）

1.30 (t, 3H, J=7.0Hz)

2.92 (bs, 2H)

3.80 (bs, 2H)

4.20 (q, 2H, J=7.0Hz)

4.57 (bs, 2H)

7.59 (s, 1H)

本発明の化合物（I）の前駆体である化合物（II）は、

参考例1とほぼ同様の方法で合成できる。

【0023】実施例1 化合物（I）-1の合成例

化合物（II）-1 11.2g（0.05mol）にキシレン100ml、キノリン20ml、酸化銅（I）0.36g（5mol%）、2,2'-ビビリジル1.56g（20mol%）を加え、窒素雰囲気下1時間加熱還流した（油浴温度145〜150℃）。反応終了後、キシレン、キノリンを減圧留去し（アスピレーター）、残渣に酢酸エチル200mlを加え、不溶物をセライト濾過により除去した後、濾液を1N塩酸水洗い、水洗い、重曹水洗い、水洗いをそれぞれ1回ずつ行ない、芒硝にて乾燥した。溶媒を留去し、得られた油状物をカラムクロマトグラフィー（n-ヘキサン／酢酸エチル＝1／1〜酢酸エチル）にて精製し、目的とする化合物（I）-1 6.48g（72%）を油状物として得た。化合物（I）-1は室温に放置すると次第に固化する。以下のNMRスペクトルの測定結果から、この化合物はアミド結合の回転異性A及びBの混合物と推定される（A：B＝1：0.9）。

^1H-NMR （200MHz）、 δ ppm（ $CDCl_3$ 、室温）：

A 2.20(s, 3H), 2.85(t, 2H, J=6.7Hz), 3.75(t, 2H, J=6.7Hz), 4.67(bs, 2H), 6.80(d, 1H, J=5.7Hz), 7.17(d, 1H, J=5.7Hz)

B 2.17(s, 3H), 2.90(t, 2H, J=6.7Hz), 3.92(t, 2H, J=6.7Hz), 4.56(bs, 2H), 6.78(d, 1H, J=5.7Hz), 7.15(d, 1H, J=5.7Hz)

【0024】実施例2 化合物（I）-1（実施例1と異なる反応条件）の合成例

化合物（II）-1 11.2g（0.05mol）にキノリン35ml、酸化銅（I）0.36g（5mol%）を加え、窒素雰囲気下、油浴を用いて外温170±2℃にて1時間加熱攪拌した。油浴の温度を下げ、減圧にてキノリンを除去したのち、実施例1と同様の後処理を行ない、化合物（I）-1 7.20g（80%）を得た。

実施例3 化合物（I）-12の合成例

化合物（II）-12 12.8g（0.05mol）にキノリン40ml、金属銅粉末0.65g（20mol%）を加え、油浴を用いて、外温190±2℃にて30分間加熱攪拌した。油浴の温度を下げ、酢酸エチル200mlを加え、不溶物をセライト濾過により除去したのち、キノリンを除去するために塩酸水洗を行ない、さらに水洗い、重曹水洗い、水洗いを行ない、芒硝にて乾燥した。溶媒を留去し、化合物（I）-12を油状物として7.80g（74%）得た。

^1H-NMR （200MHz）、 δ ppm（ $CDCl_3$ 、室温）：

1.30 (t, 3H, J=7.7Hz)

2.88 (t, 2H, J=5.3Hz)

3.80 (t, 2H, J=5.3Hz)

4.18 (q, 2H, J=7.7Hz)

4.55 (s, 2H)

6.80 (d, 1H, J=5.7Hz)

7.13 (d, 1H, J=5.7Hz)

【0025】**実施例4** 化合物(I)-9の合成例
実施例3とほぼ同様にして合成した。

油状物

以下のNMRスペクトルの測定結果から、この化合物は
アミド結合の回転異性体A及びBの混合物と推定される
(A:B=1:1)。

¹H-NMR (200MHz)、 δ ppm (DMCl₃、室
温)

A 0.84(t, 3H, J=6.7Hz), 1.32(m, 8H), 1.66(m, 2
H), 2.38(q, 2H, J=7.3Hz), 2.83(t, 2H, J=6.7Hz), 3.
90(t, 2H, J=6.7Hz), 4.64(s, 2H), 6.80(d, 1H, J=6.0
Hz), 7.10(d, 1H, J=6.0Hz)

B 0.84(t, 3H, J=6.7Hz), 1.32(m, 8H), 1.66(m, 2
H), 2.38(q, 2H, J=7.3Hz), 2.88(t, 2H, J=6.7Hz), 3.
73(t, 2H, J=6.7Hz), 4.52(s, 2H), 6.80(d, 1H, J=6.0
Hz), 7.13(d, 1H, J=6.0Hz)

【0026】**実施例5** 化合物(I)-10の合成例
実施例3とほぼ同様にして合成した。

無色結晶 融点77~79℃(晶析溶媒:n-ヘキサ
ン)

以下のNMRスペクトルの測定結果から、この化合物は
アミド結合の回転異性体A及びBの混合物と推定される
(A:B=1:0.75)。

¹H-NMR (200MHz)、 δ ppm (CDCl₃、室
温)

A 2.86(bs, 2H), 3.64(bs, 2H), 4.79(bs, 2H), 6.81
(bs, 1H), 7.10(bs, 1H), 7.37(bs, 5H)

B 2.92(bs, 2H), 4.02(bs, 2H), 4.50(bs, 2H), 6.59
(bs, 1H), 7.10(bs, 1H), 7.37(bs, 5H)

実施例6 化合物(I)-11の合成例

実施例3とほぼ同様の方法で合成した。

油状物

¹H-NMR (200MHz)、 δ ppm (CDCl₃、室
温)

2.83 (t, 2H, J=5.0Hz)

3.70 (s, 3H)

3.71 (t, 2H, J=5.0Hz)

4.54 (s, 2H)

6.78 (d, 1H, J=5.3Hz)

7.12 (d, 1H, J=5.3Hz)

【0027】**実施例7** 化合物(I)-1を用いた
4, 5, 6, 7-テトラヒドロチエノ〔3, 2-c〕ピ
リジン塩酸塩1の合成

本発明の化合物(I)-1 18.1g (0.1mol)をイ
ソプロパノール90mlに分散し、これに濃塩酸35ml
を加え、8時間加熱還流した。トルエン100mlを
加え減圧にて溶媒を留去した後、イソプロパノール15
0mlを加え、氷冷にて30分攪拌し、析出した結晶を
濾取し、イソプロパノール次いでアセトンにて結晶を洗
浄し、無色結晶として化合物1 13.2g (75%)を得た。

融点 223~225℃

¹H-NMR (200MHz)、 δ ppm (DMSO-d
6、室温)

3.05 (bs, 2H)

3.36 (bs, 2H)

4.15 (bs, 2H)

6.95 (d, 1H, J=5.3Hz)

7.45 (d, 1H, J=5.3Hz)

9.83 (bs, 2H)

【0028】**実施例8** 化合物(I)-12を用いた
4, 5, 6, 7-テトラヒドロチエノ〔3, 2-c〕ピ
リジン塩酸塩1の合成

本発明の化合物(I)-12 10.6g (0.05mol)
に2-メトキシエタノール50mlと水酸化カリウム1
1.2g (0.2mol)を加え、油浴温度145~150℃
にて2時間加熱攪拌した。室温にもどし、酢酸エチル3
00mlを加え、水洗を2回行った後、溶媒を留去し、
得られた油状物にイソプロパノール100mlを加え、
氷冷下、塩化水素ガスを吹き込み、析出した結晶を濾取
し、イソプロパノール、次いでアセトンにて結晶を洗浄
し、無色結晶として、化合物1 6.3g (72%)を得た。
尚、化合物1から塩酸チクロピジンへの変換は既に
公知であり、Eur. J. Med. Chem. Chem.-Thev. 9, 4
83 (1974)に記載されている。

【0029】

【発明の効果】以上のように、本発明により製造される
化合物から容易に収率よく塩酸チクロピジンを合成する
ことができる。

【手続補正書】

【提出日】平成5年4月21日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0010

【補正方法】変更

【補正内容】

【0010】(式中、Rは一般式(I)と同義であ
る。)で示される化合物を金属銅もしくは1価または2
価の銅化合物と反応させることにより達成できた。一般
式(I)中、Rは炭素数1~8のアルキル基(例えばメ

チル、エチル、プロピル、ヘキシル)、フェニル基、オ
ークロロフェニル基、炭素数1～8のアルコキシ基(例
 えばメトキシ、エトキシ、プロポキシ、ブトキシ、ヘキ
 シルオキシ)を表わす。好ましくは、Rは炭素数1～3
 のアルキル基、フェニル基、オークロロフェニル基又は
 炭素数1～3のアルコキシ基であり、より好ましくはメ

チル基、フェニル基、メトキシ基、エトキシ基を表わ
 し、特に好ましくはメチル基を表わす。以下に本発明の
 方法について詳しく説明する。一般式(I I)で示され
 る化合物は安価に入手可能な3, 3'-イミノジプロピ
 オニトリルより次の経路で合成される。

フロントページの続き

(51)Int. Cl. ⁵	識別記号	片内整理番号	F I	技術表示箇所
B O 1 J 31/04		X 8017-4G		
// A 6 1 K 31/435	A C B	7431-4C		
C O 7 B 61/00	3 0 0			